

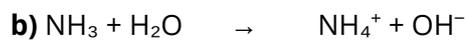
Name:

Übungsaufgaben Säuren und Basen

---

① Erstelle eine Reaktionsgleichung für die Reaktion zwischen Natriumhydroxid (NaOH) und Wasser.

② Umkreise bei beiden Reaktionen auf der linken Seite, welches Teilchen ein Proton abgibt (**rot**) und welches ein Proton aufnimmt (**blau**):



③ Stelle die Reaktionsgleichungen für die Reaktion von Schwefeliger Säure ( $\text{H}_2\text{SO}_3$ ) mit Wasser für alle Protonenübertragungen auf.

④ a) Zeichne in der Lewis-Schreibweise ein Ammoniak-Molekül mit Teilladungen und begründe die Vorzeichen der Teilladungen mit den Elektronegativitäten der Atome.

b) Zeichne ein Ammoniak-Molekül, das von Wasser-Molekülen umgeben ist. Kennzeichne die Wasserstoffbrücken.

⑤ Stelle eine Reaktionsgleichung zwischen Chlorwasserstoff und Ammoniak auf.